



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

CEM della cella di concentrazione Formule

Calcolatrici!

Esempi!

Conversioni!

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 10 CEM della cella di concentrazione Formule

CEM della cella di concentrazione ↗

1) CEM della cella di concentrazione con attività date dal transfert ↗

fx
$$\text{EMF} = t_{\cdot} \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{a_2}{a_1} \right)$$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex
$$0.210964\text{V} = 49 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}} \right)$$

2) CEM della cella dovuta ↗

fx
$$\text{EMF} = E_{\text{cathode}} - E_{\text{anode}}$$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex
$$45\text{V} = 100\text{V} - 55\text{V}$$

3) CEM della cellula di concentrazione senza transfert per soluzione diluita data concentrazione ↗

fx
$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\left(\frac{c_2}{c_1} \right) \right)$$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex
$$0.020611\text{V} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\left(\frac{2.45\text{mol/L}}{0.6\text{mol/L}} \right) \right)$$



4) CEM di cella di concentrazione con transfert in termini di valenze ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = t_{\pm} \cdot \left(\frac{v}{Z_{\pm} \cdot v_{\pm}} \right) \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{a_2}{a_1} \right)$$

ex $0.200052V = 49 \cdot \left(\frac{110}{2 \cdot 58} \right) \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}} \right)$

5) CEM di Cellula di Concentrazione senza Transfert date Attività ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{a_2}{a_1} \right) \right)$$

ex $0.004305V = \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}} \right) \right)$

6) CEM di Concentrazione Cellula senza Transfert data Concentrazione e Fugacity ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{c_2 \cdot f_2}{c_1 \cdot f_1} \right)$$

ex $0.042092V = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{2.45\text{mol/L} \cdot 52\text{Pa}}{0.6\text{mol/L} \cdot 12\text{Pa}} \right)$



7) EMF della cellula di concentrazione con trasferimento dato il numero di trasporto dell'anione ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = 2 \cdot t_- \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\frac{\ln(m_2 \cdot \gamma_2)}{m_1 \cdot \gamma_1} \right)$$

ex $-1.416986\text{V} = 2 \cdot 49 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\frac{\ln(0.13\text{mol/kg} \cdot 0.1)}{0.4\text{mol/kg} \cdot 5.5} \right)$

8) EMF della cellula usando l'equazione di Nerst dato il quoziente di reazione a qualsiasi temperatura ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = E_{0\text{cell}} - \left([R] \cdot T \cdot \frac{\ln(Q)}{[\text{Faraday}] \cdot z} \right)$$

ex $0.326355\text{V} = 0.34\text{V} - \left([R] \cdot 85\text{K} \cdot \frac{\ln(50)}{[\text{Faraday}] \cdot 2.1\text{C}} \right)$

9) EMF della cellula usando l'equazione di Nerst dato il quoziente di reazione a temperatura ambiente ↗

fx

Apri Calcolatrice ↗

$$\text{EMF} = E_{0\text{cell}} - \left(0.0591 \cdot \log 10 \frac{Q}{z} \right)$$

ex $0.292186\text{V} = 0.34\text{V} - \left(0.0591 \cdot \log 10 \frac{50}{2.1\text{C}} \right)$



10) EMF di cellule di concentrazione senza transfert date molalità e coefficiente di attività ↗**fx**

$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{m_2 \cdot \gamma_2}{m_1 \cdot \gamma_1} \right) \right)$$

Apri Calcolatrice ↗**ex**

$$-0.07517\text{V} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{0.13\text{mol/kg} \cdot 0.1}{0.4\text{mol/kg} \cdot 5.5} \right) \right)$$



Variabili utilizzate

- a_1 Attività ionica anodica (*Mole/kilogram*)
- a_2 Attività ionica catodica (*Mole/kilogram*)
- c_1 Concentrazione anodica (*mole/litro*)
- c_2 Concentrazione catodica (*mole/litro*)
- E_{anode} Potenziale di ossidazione standard dell'anodo (*Volt*)
- $E_{cathode}$ Potenziale di riduzione standard del catodo (*Volt*)
- E_{0cell} Potenziale standard della cella (*Volt*)
- EMF CEM di cella (*Volt*)
- f_1 Fugacità anodica (*Pascal*)
- f_2 Fugacità catodica (*Pascal*)
- m_1 Molalità elettrolitica anodica (*Mole/kilogram*)
- m_2 Molalità dell'elettrolita catodico (*Mole/kilogram*)
- Q Quoziente di reazione
- T Temperatura (*Kelvin*)
- t Numero di trasporto dell'anione
- z Carica ionica (*Coulomb*)
- $Z\pm$ Valenze di ioni positivi e negativi
- γ_1 Coefficiente di attività anodica
- γ_2 Coefficiente di attività catodica
- v Numero totale di ioni
- $v\pm$ Numero di ioni positivi e negativi



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Costante:** [Faraday], 96485.33212 Coulomb / Mole
Faraday constant
- **Costante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Funzione:** ln, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Funzione:** log10, log10(Number)
Common logarithm function (base 10)
- **Misurazione:** Temperatura in Kelvin (K)
Temperatura Conversione unità ↗
- **Misurazione:** Pressione in Pascal (Pa)
Pressione Conversione unità ↗
- **Misurazione:** Carica elettrica in Coulomb (C)
Carica elettrica Conversione unità ↗
- **Misurazione:** Potenziale elettrico in Volt (V)
Potenziale elettrico Conversione unità ↗
- **Misurazione:** Concentrazione molare in mole/litro (mol/L)
Concentrazione molare Conversione unità ↗
- **Misurazione:** Molalità in Mole/kilogram (mol/kg)
Molalità Conversione unità ↗



Controlla altri elenchi di formule

- Attività degli elettroliti Formule 
- Concentrazione di elettrolita Formule 
- Conduttanza e conducibilità Formule 
- Legge limite di Debey Huckel Formule 
- Grado di dissociazione Formule 
- Costante di dissociazione Formule 
- Cella elettrochimica Formule 
- Elettroliti Formule 
- CEM della cella di concentrazione Formule 
- Peso equivalente Formule 
- Energia libera di Gibbs Formule 
- Entropia libera di Gibbs Formule 
- Energia libera di Helmholtz Formule 
- Entropia libera di Helmholtz Formule 
- Forza ionica Formule 
- Coefficiente di attività medio Formule 
- Attività ionica media Formule 
- Normalità della soluzione Formule 
- Coefficiente osmotico Formule 
- Resistenza e resistività Formule 
- Pista Tafel Formule 
- Temperatura della cella di concentrazione Formule 
- Numero di trasporto Formule 

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)



9/19/2023 | 9:55:23 PM UTC

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

